溶解度と溶解度曲線

ポイント1 溶解度(ようかいど)と飽和水溶液(ほうわすいようえき)

＿＿＿にあてはまる語句を確認しましょう。

物質が100 gの水にとける限度の量を＿**溶解度**＿という。
物質が限度までとけている状態を＿**飽和**(ほうわ)＿しているという。
物質がそれ以上とけない水溶液を＿**飽和水溶液**＿という。
└ 図1

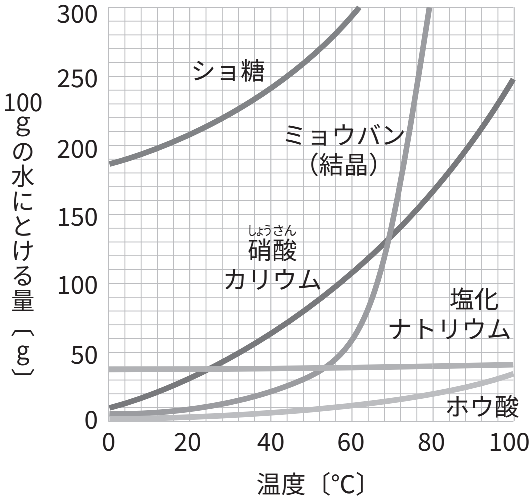
図1 飽和水溶液

ポイント2 溶解度曲線(ようかいどきょくせん)

＿＿＿にあてはまる語句を確認しましょう。

水の温度ごとに物質のとける限度の量をまとめた
グラフを＿**溶解度曲線**＿という。
└ 図2

図2 溶解度曲線



確認テスト

次の問いに答えなさい。

(1) 物質の溶解度は，ふつう水何gにとける物質の質量で表すか。　**100g**

(2) 物質が限度までとけている状態を何というか。　**飽和**

(3) 物質がそれ以上とけない水溶液を何というか。　**飽和水溶液**

(4) 水の温度ごとに物質のとける限度の量をまとめたグラフを何というか。　**溶解度曲線**

(5) 20℃の水における溶解度が30gの物質は，20℃で200gの水には何gまでとけるか。　**60g**

(6) 固体の溶解度は一般に温度が高くなると，どうなるか。　**大きくなる**

(7) 次のうち，温度が高くなったときの溶解度の変化が最も小さい物質はどれか。
ア　塩化ナトリウム　　イ　ショ糖（砂糖）
ウ　ミョウバン　　エ　ホウ酸
オ　硝酸カリウム　**ア**